19日本国特許庁

公開特許公報

⑪特許出願公期 昭52—129716

⑤ Int. Cl².C 03 C 3/14

C 03 C

创特

識別記号

. 1 0 1

❷日本分類 21 A 22 庁内整理番号 7417—41 **43公開** 昭和52年(1977)10月31日

発明の数 1 審査請求 有

(全 3 頁)

分光学ガラス

顧 昭51-47552

②出 顧 昭51(1976)4月26日

⑫発 明 者 相楽弘治

3/30

秋川市小川589-5

切出 願 人 株式会社保谷硝子

東京都新宿区中落合2丁目7番

5 号

個代 理 人 弁理士 旦六郎治 外1名

明 細 有

1発明の名称 光学ガラス

2. 特許請求の範囲

重量がで、B_BO_B 14~19.SiO_B 0~5、
La_BO_B 59~51,Y_BO_B 1~5.ZrO_B 2~7。
WO_B 2~27,Ta_BO_B + Nb_BO_B + TiO_B 7~24、個し、Ta_BO_B 0~20,Nb_BO_B 0~15,TiO_B 0~9,
ZnO + PbO + アルカリ土類酸化物 0~5,
GeO_B + Yb_BO_B 0~25 からなる光学ガラス。

5 発明の詳細な説明

本発明は屈折率nd1.85~1.96,アッペ数 vd 29~41 なる光学恒数を有し、ThO₂及び CdO を 含まないことを特徴とする高屈折率・低分散光 学ガラスに関する。

この範囲の光学恒数を有するガラスは既に数多く知られているが、それ等の多くは、例えば 特公昭 3 8 - 1 0 7 1 9 号や特公昭 4 2 - 2 3 0 2 7 号のように、人体に有害なThO₂ + CdOを 含むものである。又、ThO₂ + CdOを含まないも のも幾つか知られているが、例えば特公昭 4 7 - 1 6 8 1 1 号は比較的多量の SiO₂と A4₂O₂ とを含み、離解性でかつ脱泡が困難であると言う欠点を有する。更に例えば仏国特許第1 5 2 9 5 3 7 号のように、多量の希少希土類酸化物 Gd₂O₂ を含むものが知られているが、高価であるばかりでなく耐失透性に難点がある。

本発明の目的はこれらの欠点を改善すること にある。

本発明の光学ガラスは重量をで、B₂O₃ 14~ 19.8iO₃ 0~5, La₂O₃ 59~51, Y₂O₄ 1~5, ZrO₃ 2~7, WO₃ 2~27, Ta₂O₅ +Nb₂O₆ +TiO₂ 7~24, 但し、Ta₂O₈ 0~20, Nb₂O₆ 0~13, TiO₂ 0~9, ZnO + PbO + アルカリ土類酸化物 0~5, GeO₆ + Yb₂O₆ 0~2.5 なる組成を有する。

本発明ガラスの特徴は、人体に有害な ThO® 及び CdO を含まないばかりでなく、難溶性と難溶理性との原因となる多量の SiO® と A44O® とを排除し、少量の SiO® しか含まないこと、及び本発明ガラスの光学恒数範囲で、耐失透性の改善に WO® 及び少量の YaO®が顕著な効果を持つこと

を見い出した点にあり、従つて本発明によるガラスは工業的規模で大量生産する際に必要な秀れた耐失透性及び良好な溶融 性と清澈性とを有し、かつ比較的安価である。

特に、本発明によるガラスが前記の特公昭 47-16811号のものに比べて溶験性が良いことを示す為に、次の実験を行つた。

表(に示す原料組成で秤電し、良く混合したパッチを白金坩堝中で1300℃に保持すると、低1組成のものは数分でガラス化する。一方、低2組成のものは2時間でもガラス化しない。低1組成は後掲の表Ⅱ一低1に相当し、低2組成は将公昭47−16811号の表Ⅱ一指標59に相当する。

低1 (グラム)		低2 (グラム)	
健 蒙	1 5.9	研験	7. 0
強 石 粉	2.0	硅石粉	5.9
酸化ランタン	2 1.6	酸化ランタン	5 1. 5
酸化イツトリウム	2.0	水酸化アルミニウム	2.2
酸化ジルコン	2.5	酸化ジルコン	. 2.6
酸化タングステン	3.5	酸化タンタル	64
酸化タンタル	9, 1	氷 晶 石	0.5
硝酸鉛	1.5		
炭酸パリウム	0.6	•	
	5 6.7	습 計	5.5.9

次に各成分の限定理由を述べると、 B₂O₃ は 1 4 多以下では失選傾向が増大し、 1 9 多以上 では所望の高屈折率を維持できない。 S1O₂は 5 多以上では難密性になるばかりでなく、分相 傾向を生じる。 La₂O₃ は 5 9 多以下では所譲の 高屈折率と低分散を維持できず、 5 1 多以上で (で) は失透傾向が増大する。 Y₂O₃ は耐失透性の改善

に効果的であり、1 多以上必要だが、5 多を越えるとその効果が減少するばかりでなく、高価になる。同様に ZrO_®及び WO_®は耐失透性の改善に効果的で、失々2 多以上必要だが、失々7 多及び2 7 多以上では失速傾向が強くなる。特に失透に対して安定なガラスを得るには、

B₂O₂ + SiO₂ 量の減少に伴つて、WO₂ 量を増大させることが肝要である。Ta₂O₂ , Nb₂O₂ 及びTiO₂ は高屈折率の維持の為に合量で7 多以上必要だが、2 4 多以上では失透傾向を増大する。これらの内、Ta₂O₂ 及びNb₂O₂ は夫々2 0 多及び1 3 多以上では失透傾向を増大させ、TiO₂は9 多以上では着色を強くするので好ましくない。又主として、光学恒数の調整及び溶験性の改善の目的で、ZnO , PbO 及びアルカリ 土蝦酸化物を含量で3 多以下、GeO₂及びYb₂O₂ を含量で2.5 多以下の範囲で加えることができる。

次に本発明の実施例(成分は重量を)とその 光学恒数を示す。

番号	<i>1</i> 6.1	<i>1</i> 6.2	A6. 3	A6 4	<i>1</i> € 5	<i>1</i> 6.6
B _a O _a	157	1 4 3	17.0	1 6.9	1 5.5	1 7.0
S102	4.0	3.0	3.0	1.0		
La gO	4 5.2	45.0	484	48.5	444	4 1.0
Y2 03	4.0	2.0	2.0	3.0	4.0	3.0
ZrOz	5.0	5.0	3.0	. 4.0	5.0	4,0
wo,	7. 0	8.7	10.5	9.0	1 5.5	230
Ta ₂ O ₆	181	1 1.0	6.3		2.8	2.0
Nb ₂ O ₅		3.0	4.0	9. 6	2.8	3.0
TiOn		3.0	6.0	8.0	7.5	7. 0
GeO _E					2.5	
Yb ₂ O ₄		20	,			
ZnO		1.0		*****		
Pb O	2.0					
BaO	1.0					
n d	1.8720	1.8965	19067	1.9492	1.9 4 3 7	19350
νd	388	3 5.5	33.4	50.6	5 1.0	3 0.5

これ等の光学ガラスは硼酸、強石粉、酸化ランタン、酸化イントリウム、酸化ジルコン、酸

化タングステン、酸化タンタル、酸化ニオブ、酸化チタン、亜鉛等、硝酸鉛、炭酸パリウム、酸化ゲルマニウム、酸化イツテルビウム等の原料の混合物を白金製るつぼ中で1200~ 1300℃で溶験し、機拌して充分均質化、泡切れを行つた後、適当な温度で予熱した金型内に輸込み、徐命することによつて得られる。

 特許出願人
 株式会社 保 谷 硝 子

 代 選 人
 且
 六 郑 治

 ⑥
 旦
 範 之